

# Making Ions from Bohr Diagrams Practice Worksheet

Name: Key

Metal Element	Neutral Bohr D.	Ion Bohr D.	N. Metal Element	Neutral Bohr D.	Ion Bohr D.
Li P = 3 N = 2 E = 3		$[Li]^+$ P = 3 E = 2	F P = 9 N = 2 E = 9		$[F]^-$ P = 9 E = 10
Na P = 11 N = 3 E = 11		$[Na]^+$ P = 11 E = 10	Cl P = 17 N = 3 E = 17		$[Cl]^-$ P = 17 E = 18
K P = 19 N = 4 E = 19		$[K]^+$ P = 19 E = 18	S P = 16 N = 3 E = 16		$[S]^{2-}$ P = 16 E = 18
Be P = 4 N = 2 E = 4		$[Be]^{+2}$ P = 4 E = 2	O P = 8 N = 2 E = 8		$[O]^{2-}$ P = 8 E = 10
Mg P = 12 N = 3 E = 12		$[Mg]^{+2}$ P = 12 E = 10	N P = 7 N = 2 E = 7		$[N]^{3-}$ P = 7 E = 10
Ca P = 20 N = 4 E = 20		$[Ca]^{+2}$ P = 20 E = 18	P P = 15 N = 3 E = 15		$[P]^{3-}$ P = 15 E = 18